

10 / 521781
JAN 2005

PCT/JP03/09181

日 本 国 特 許 庁
JAPAN PATENT OFFICE

18.07.03

REC'D 08 AUG 2003

WIPO

PCT

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されて
いる事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed
with this Office

出 願 年 月 日

Date of Application:

2003年 4月 2日

出 願 番 号

Application Number:

特願2003-098737

[ST.10/C]:

[JP2003-098737]

出 願 人

Applicant(s):

ジェイエスアール株式会社

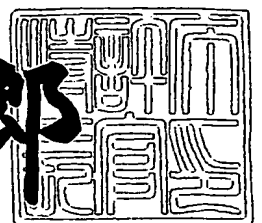
PRIORITY
DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

2003年 6月30日

特 許 庁 長 官
Commissioner,
Japan Patent Office

太田 信一郎



BEST AVAILABLE COPY 出証番号 出証特2003-3051411

【書類名】 特許願

【整理番号】 10431

【提出日】 平成15年 4月 2日

【あて先】 特許庁長官殿

【国際特許分類】 C08F 4/70
C08F 36/06

【発明者】

 【住所又は居所】 東京都中央区築地二丁目 1 1 番 2 4 号 ジェイエスアール株式会社内

 【氏名】 柴田 昌宏

【発明者】

 【住所又は居所】 東京都中央区築地二丁目 1 1 番 2 4 号 ジェイエスアール株式会社内

 【氏名】 小野 寿男

【特許出願人】

 【識別番号】 000004178

 【氏名又は名称】 ジェイエスアール株式会社

【代理人】

 【識別番号】 100085224

 【弁理士】

 【氏名又は名称】 白井 重隆

 【電話番号】 03-3580-5908

【先の出願に基づく優先権主張】

 【出願番号】 特願2002-211877

 【出願日】 平成14年 7月22日

【手数料の表示】

 【予納台帳番号】 009564

 【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 図面 1

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 0105188

【プルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 結晶性 1, 2-ポリブタジエンの製造方法

【特許請求の範囲】

【請求項 1】 (A) コバルト塩、(B) 炭素数 3 以上の分岐を有する脂肪族基または炭素数 5 以上の脂環族基を 1 つと芳香族基を 2 つ有するホスフィン化合物、および (C) 有機アルミニウム化合物、を含有する触媒系を使用して、1, 3-ブタジエンを炭化水素溶媒中で重合することを特徴とする結晶性 1, 2-ポリブタジエンの製造方法。

【請求項 2】 触媒系が、(A) 成分と (B) 成分を混合して得られるコバルト塩のホスフィン錯体、および (C) 成分、を含有する請求項 1 記載の結晶性 1, 2-ポリブタジエンの製造方法。

【請求項 3】 (A) 成分が塩化コバルト、臭化コバルト、オクチル酸コバルト、パーサチック酸コバルトおよびナフテン酸コバルトの群から選ばれた少なくとも 1 種である請求項 1 または 2 記載の結晶性 1, 2-ポリブタジエンの製造方法。

【請求項 4】 (B) 成分がジフェニルシクロヘキシルホスフィンである請求項 1 または 2 記載の結晶性 1, 2-ポリブタジエンの製造方法。

【請求項 5】 (A) 成分 1 モルに対する (B) 成分の使用割合が 1 ~ 5 モルである請求項 1 ~ 4 いずれかに記載の結晶性 1, 2-ポリブタジエンの製造方法。

【請求項 6】 (C) 成分の使用量が、1, 3-ブタジエンと (C) 成分中のアルミニウム原子のモル比 (1, 3-ブタジエン / Al) で 500 ~ 4,000 の範囲である請求項 1 ~ 5 いずれかに記載の結晶性 1, 2-ポリブタジエンの製造方法。

【請求項 7】 炭化水素溶媒がシクロヘキサンおよび／または塩化メチレンである請求項 1 ~ 7 いずれかに記載の結晶性 1, 2-ポリブタジエンの製造方法。

【請求項 8】 重合温度が -20℃ ~ +80℃ である請求項 1 ~ 7 いずれかに記載の結晶性 1, 2-ポリブタジエンの製造方法。

【請求項 9】 得られる 1, 2-ポリブタジエンの結晶化度が 30%以上である請求項 1～8 いずれかに記載の結晶性 1, 2-ポリブタジエンの製造方法。

【請求項 10】 得られる 1, 2-ポリブタジエン中のハロゲン原子の含有量が 100 ppm 以下である請求項 1～9 いずれかに記載の結晶性 1, 2-ポリブタジエンの製造方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】

本発明は、結晶性 1, 2-ポリブタジエンの製造方法に関し、さらに詳細には、得られる重合体のビニル結合含量が高く、分子量の調節ができる、特定の触媒系を用いた、高い結晶化度を有する 1, 2-ポリブタジエンの製造方法に関する。

【0002】

【従来の技術】

従来、結晶性を有する 1, 2-ポリブタジエンは、コバルト塩のホスフィン錯体とトリアルキルアルミニウムと水からなる触媒（特許文献 1，特許文献 2）、または、コバルト塩のホスフィン錯体とメチルアルミノキサンからなる触媒（特許文献 3）により得られている。

これらに記述される触媒系では、34%以上の結晶化度を有する 1, 2-ポリブタジエン系重合体を製造するにおいては、芳香族基を 3 つ有するホスフィン化合物が実質必要であることは類推できるものの、それらのホスフィン化合物を使用する際は、重合温度を低くしなければならず、析出を防止するための溶媒使用量の増大、および、発熱反応である 1, 2-ポリブタジエン系重合体の製造には、重合反応器に、より高い冷却能力が必要とされる等、エネルギーの損失が大きくなる問題がある。

なお、上記特許文献 1（特公昭 44-32425 公報）において、脂肪族基が 1 つ、および、芳香族基が 2 つのホスフィン化合物として、ジフェニルエチルホスフィンの使用例が記載されてはいるものの、当該ホスフィン化合物使用時には、無定形（すなわち結晶化度 0%）の重合体得られると記述されており、当該

公報において、具体的に例示されているようなホスフィンの範疇、すなわち、脂肪族基を1つ、および芳香族基を2つ有するホスフィン化合物では、34%以上の結晶化度を有する1, 2-ポリブタジエン系重合体の製造を類推することは困難である。

また、これらの先行技術では、触媒系にハロゲン含有化合物や重合溶媒にハロゲン含有系炭化水素溶媒を用いているため、得られる1, 2-ポリブタジエン中のハロゲン原子の含有量は、通常、300~2,000ppmと多く、これが環境問題などに悪影響を及ぼす恐れがある。

【0003】

【特許文献1】

特公昭44-32425公報

【特許文献2】

特開平1-249788公報

【特許文献3】

特開平8-59733公報

【0004】

【発明が解決しようとする課題】

本発明は、前記従来技術の課題を背景になされたもので、特定のホスフィン化合物を含む触媒系を用いた、得られる重合体のビニル結合含量が高く、分子量の調節ができる高い結晶化度を有する1, 2-ポリブタジエンの製造方法に関する。

【0005】

【課題を解決するための手段】

本発明は、(A) コバルト塩、(B) 炭素数3以上の分岐を有する脂肪族基または炭素数5以上の脂環族基を1つと芳香族基を2つ有するホスフィン化合物、および(C) 有機アルミニウム化合物、を含有する触媒系を使用して、1, 3-ブタジエンを炭化水素溶媒中で重合することを特徴とする結晶性1, 2-ポリブタジエンの製造方法に関する。

【0006】

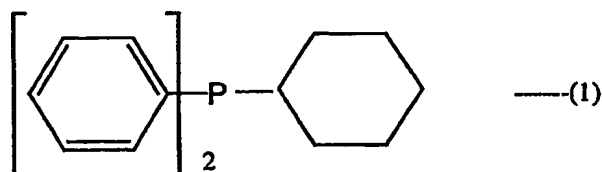
【発明の実施の形態】

本発明の触媒に使用される（A）コバルト塩は、塩化コバルト、臭化コバルト、ヨウ化コバルトや、オクチル酸コバルト、パーサチック酸コバルト、ナフテン酸コバルトなどの有機酸コバルト塩などであり、ハロゲン原子を含有しない点から、オクチル酸コバルト、パーサチック酸コバルト、ナフテン酸コバルトなどの有機酸コバルト塩が好ましい。

また、（B）炭素数3以上の分岐を有する脂肪族基または炭素数5以上の脂環族基を1つと芳香族基を2つ有するホスフィン化合物としては、例えば、式（1）に示すジフェニルシクロヘキシルホスフィン、式（2）に示すジフェニルイソプロピルホスフィン、式（3）に示すジフェニルイソブチルホスフィン、式（4）に示すジフェニルtert-ブチルホスフィン、式（5）に示すジフェニルシクロペンチルホスフィン、式（6）に示すジフェニル（4-メチルシクロヘキシル）ホスフィン、式（7）に示すジフェニルシクロヘプチルホスフィン、式（8）に示すジフェニルシクロオクチルホスフィンなどの、炭素数3以上の分岐を有する脂肪族基または炭素数5以上の脂環族基を一つとフェニル基などの芳香族基を二つ有するホスフィン化合物が好ましく用いられる。

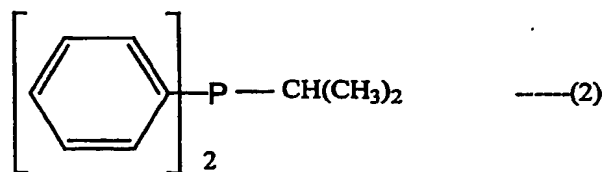
【0007】

【化1】



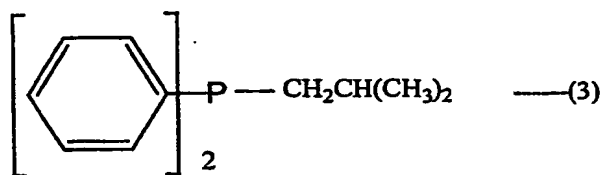
【0008】

【化2】



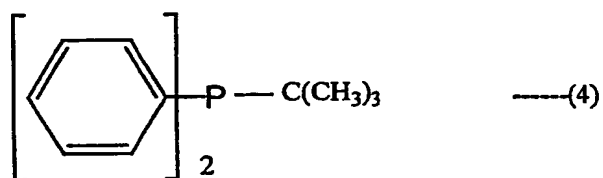
【0009】

【化 3】



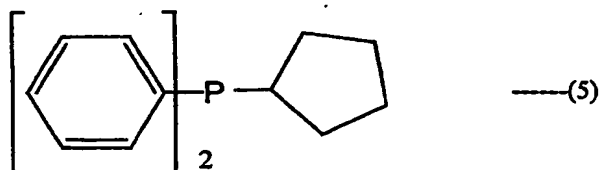
【0010】

【化 4】



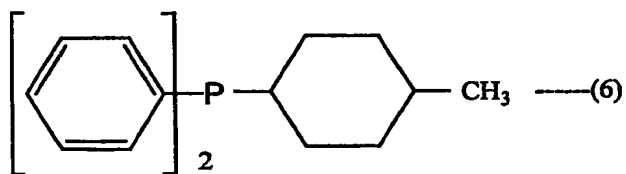
【0011】

【化 5】



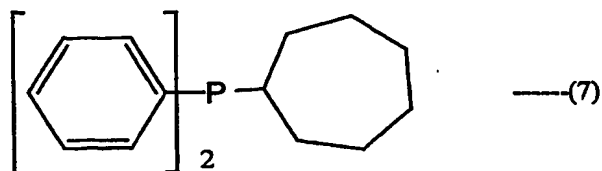
【0012】

【化 6】



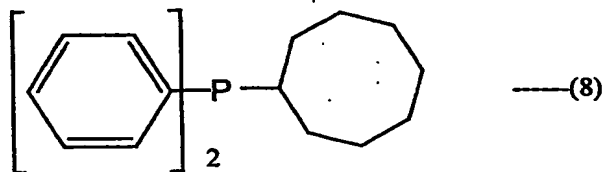
【0013】

【化 7】



【0014】

【化8】



【0015】

この (A) コバルト塩、(B) 炭素数 3 以上の分岐を有する脂肪族基または炭素数 5 以上の脂環族基を 1 つとおよび芳香族基を 2 つ有するホスフィン化合物、および (C) 有機アルミニウム化合物からなる触媒系を用いるに際しては、(A) ~ (C) 成分の混合系を使用してもよいが、好ましくは (A) 成分と (B) 成分とからなるコバルト塩のホスフィン錯体に (C) 成分を併用することが好ましい。(A) 成分と (B) 成分からなるコバルト塩のホスフィン錯体成分の使用に際しては、あらかじめ合成したものを使用してもよいし、あるいは、重合系中で (A) コバルト塩と (B) 炭素数 3 以上の分岐を有する脂肪族基または炭素数 5 以上の脂環族基を 1 つおよび芳香族基を 2 つ有するホスフィン化合物を接触させる方法でもよい。

【0016】

好ましい (A) コバルト塩、および (B) 炭素数 3 以上の分岐を有する脂肪族基または炭素数 5 以上の脂環族基を 1 つと芳香族基を 2 つ有するホスフィン化合物、からなるコバルト塩のホスフィン錯体の具体例としては、コバルトビス (ジフェニルシクロヘキシルホスフィン) ジクロライド、コバルトビス (ジフェニルシクロヘキシルホスフィン) ジブROMAイド、コバルトビス (ジフェニルイソプロピルホスフィン) ジクロライド、コバルトビス (ジフェニルイソプロピルホスフィン) ジブROMAイド、コバルトビス (ジフェニルイソブチルホスフィン) ジクロライド、コバルトビス (ジフェニルイソブチルホスフィン) ジブROMAイド、コバルトビス (ジフェニルtert-ブチルホスフィン) ジクロライド、コバルトビス (ジフェニルtert-ブチルホスフィン) ジブROMAイドなどが挙げられ、好ましくはコバルトビス (ジフェニルシクロヘキシルホスフィン) ジクロライド、コバルトビス

(ジフェニルシクロヘキシルホスフィン) ジブロマイドである。

【0017】

また、本発明に用いられる (C) 有機アルミニウム化合物としては、メチルアルミノキサン、またはトリアルキルアルミニウムと水を接触してなる化合物が挙げられる。このうち、メチルアルミノキサンは、あらかじめ合成したものを使用してもよいし、あるいは、重合系中で合成したものでもよい。

また、上記トリアルキルアルミニウムは、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム、トリオクチルアルミニウムなどであり、水はトリアルキルアルミニウムのアルミニウム原子に対するモル比で、0.2～1.0、好ましくは0.3～0.75の量を使用する。

トリアルキルアルミニウムと水の接触方法は、トリアルキルアルミニウムの不活性有機溶媒溶液に対して、水を蒸気、液体、および、固体(氷)のいずれの状態で接触させてもよい。また、不活性有機溶媒への溶解状態、分散状態、あるいは、乳化状態として、もしくは、不活性ガス中に存在するガス状態、ミスト状態として接触させてもよい。

【0018】

本発明に使用される触媒において、(A) コバルト塩と (B) ホスフィン化合物の使用割合は、(A) コバルト塩 1 モルに対し、(B) ホスフィン化合物が好ましくは 1～5 モルである。

また、(A)～(B) 成分からなるコバルト塩のホスフィン錯体の使用量は、1,3-ブタジエンと該ホスフィン錯体中のコバルト原子のモル比 (1,3-ブタジエン/Co) で 5,000～150,000、好ましくは 10,000～100,000 の範囲である。1,3-ブタジエン/Co (モル比) が、5,000 未満では得られる重合体の機械的強度が劣り、一方 150,000 を超えると重合活性が低下する。

さらに、(C) 成分 (有機アルミニウム化合物) の使用量は、1,3-ブタジエンと (C) 成分中のアルミニウム原子のモル比 (1,3-ブタジエン/Al) で 500～4,000、好ましくは 800～2,000 の範囲である。1,3-ブタジエン/Al (モル比) が、500 未満では経済的に不利であり、一方 4,0

00を超えると重合活性が低下する。なお、(A)～(B)成分からなるコバルト塩のホスフィン錯体のコバルト原子に対する(C)成分のアルミニウム原子の比(A1/C0)としては、通常、5～300、好ましくは7.5～100程度である。A1/C0(原子比)が、5未満では重合活性が低下し、一方300を超えると経済的に不利である。

【0019】

本発明に使用される触媒は、触媒成分を任意の順序で、不活性有機溶媒中で混合されることによって調製される。好ましくは、図1に示すように、不活性有機溶媒中で、(A)コバルト塩と(B)ホスフィン化合物とを反応させて、コバルト塩のホスフィン錯体を形成させたのち、これに(C)成分を加えて、本発明の触媒とし、この触媒を用いて、1,3-ブタジエンを炭化水素溶媒中で重合することにより、結晶性の1,2-ポリブタジエンを得る。

上記触媒調製に用いられる不活性有機溶媒としては、例えばベンゼン、トルエン、キシレンなどの芳香族炭化水素、ブタン、ブテン、ペンタン、ペンテン、ヘキサン、ヘプタン、オクタンなどの脂肪族炭化水素、シクロペンタン、シクロヘキサンなどの脂環族炭化水素、塩化メチレン、1,2-ジクロロエタン、1,1,1-トリクロロエタン、クロロベンゼン、o-ジクロロベンゼン、p-ジクロロベンゼンなどの塩素化炭化水素、および、これらの混合物を使用することができる。

なお、触媒調製に用いられる不活性有機溶媒としては、重合溶媒と同じ溶媒を使用することも好ましい。

また、触媒は、これを本発明の1,3-ブタジエンに接触させる前にあらかじめ各成分を混合して調製しておいてもよく、また、重合反応器中で共役ジエンの存在下で各成分を混合して調製することもできる。

【0020】

本発明では、1,3-ブタジエンを、(A)、(B)、および(C)成分を主成分とする触媒を用い、炭化水素溶媒中で重合することにより、好ましくは30%以上、さらに好ましくは34%以上の結晶化度を有する1,2-ポリブタジエンを製造する。

【0021】

なお、本発明では、1, 3-ブタジエン以外の共役ジエンを10重量%以下程度併用することもできる。本発明で用いられる1, 3-ブタジエン以外の共役ジエンとしては、4-アルキル置換-1, 3-ブタジエン、2-アルキル置換-1, 3-ブタジエンなどが挙げられる。このうち、4-アルキル置換-1, 3-ブタジエンとしては、1, 3-ペンタジエン、1, 3-ヘキサジエン、1, 3-ヘプタジエン、1, 3-オクタジエン、1, 3-ノナジエン、1, 3-デカジエンなどが挙げられる。また、2-アルキル置換-1, 3-ブタジエンの代表的なものは、2-メチル-1, 3-ブタジエン（イソプレン）、2-エチル-1, 3-ブタジエン、2-プロピル-1, 3-ブタジエン、2-イソプロピル-1, 3-ブタジエン、2-ブチル-1, 3-ブタジエン、2-イソブチル-1, 3-ブタジエン、2-アミル-1, 3-ブタジエン、2-イソアミル-1, 3-ブタジエン、2-ヘキシル-1, 3-ブタジエン、2-シクロヘキシル-1, 3-ブタジエン、2-イソヘキシル-1, 3-ブタジエン、2-ヘプチル-1, 3-ブタジエン、2-イソヘプチル-1, 3-ブタジエン、2-オクチル-1, 3-ブタジエン、2-イソオクチル-1, 3-ブタジエンなどが挙げられる。これらの共役ジエンのなかで、1, 3-ブタジエンと混合して用いられる好ましい共役ジエンとしては、イソプレン、1, 3-ペンタジエンが挙げられる。

【0022】

重合溶媒として用いられる炭化水素溶媒としては、例えばベンゼン、トルエン、キシレンなどの芳香族炭化水素、ブタン、ブテン、ペンタン、ペンテン、ヘキサン、ヘプタン、オクタンなどの脂肪族炭化水素、シクロペンタン、シクロヘキサンなどの脂環族炭化水素、塩化メチレン、1, 2-ジクロロエタン、1, 1, 1-トリクロロエタン、クロロベンゼン、o-ジクロロベンゼン、p-ジクロロベンゼンなどの塩素化炭化水素、および、これらの混合物が挙げられる。好ましくは、シクロヘキサン、ヘプタン、トルエン、塩化メチレンなどが挙げられる。さらに好ましくは、非ハロゲン系という点から、シクロヘキサン、ヘプタン、トルエンなどの非ハロゲン系炭化水素溶媒である。

【0023】

重合温度は、通常、 $-20^{\circ}\text{C}\sim 80^{\circ}\text{C}$ であり、好ましくは、 $10^{\circ}\text{C}\sim 60^{\circ}\text{C}$ である。重合反応は、回分式でも、連続式でもよい。なお、溶媒中の単量体濃度は、通常、 $5\sim 80$ 重量%、好ましくは、 $8\sim 25$ 重量%である。

また、重合体を製造するためには、本発明の触媒および重合体を失活させないために、重合系内に酸素、水、あるいは炭酸ガスなどの失活作用のある化合物の混入を極力なくすよう配慮が必要である。

重合反応が所望の段階まで進行したら、反応混合物をアルコールなどの重合停止剤、老化防止剤、酸化防止剤、紫外線吸収剤などを添加し、次いで、通常の方法に従って生成した重合体を分離、洗浄、乾燥して目的の1, 2-ポリブタジエンを得ることができる。

【0024】

本発明の製造方法によって得られる1, 2-ポリブタジエンは、ビニル結合含量が 85% 以上、好ましくは 90% 以上である。

また、本発明で得られる1, 2-ポリブタジエンの結晶化度は、好ましくは 30% 以上、さらに好ましくは $34\%\sim 40\%$ で示される。 30% 未満では、耐摩耗性が低下する。なお、 40% を超えると、成形時のゲル生成量が増加する。結晶化度は、重合温度などにより調整することができる。

さらに、本発明で得られる1, 2-ポリブタジエンの分子量は、ポリスチレン換算の重量平均分子量で、通常、 10 万 ~ 60 万である。 10 万未満では、強度的性質に劣り、一方、 60 万を超えると加工性が劣るようになる。分子量は、アルミニウム原子/コバルト原子の比率により調整することができる。

【0025】

このようにして得られる本発明の1, 2-ポリブタジエン中のハロゲン原子含有量は、環境問題の点から、低ハロゲンであることが好ましく、 200 ppm 以下、さらに好ましくは 100 ppm 以下、特に好ましくは 50 ppm 以下である。 200 ppm を超えると、焼却時における環境ホルモン該当物質の発生量が増加することがある。

ここで、得られる重合体のハロゲン原子含有量は、用いられる触媒系、特に(B)成分において非ハロゲン系のコバルト塩を用いるとともに、触媒調製用溶媒

や重合溶媒として上記非ハロゲン系の炭化水素溶媒を用いることにより、容易に200ppm以下とすることができる。

【0026】

本発明により得られる結晶性1, 2-ポリブタジエンは、単独で、または、他の合成樹脂、合成ゴム、もしくは、天然ゴムとブレンドし原料樹脂、もしくは、原料ゴムとして配合して、さらに必要ならば、プロセス油で油展し、次いでカーボンブラックなどの充填剤、加硫剤、および、加硫促進剤などの通常の加硫ゴム配合剤を加えてゴム組成物として加硫することにより、機械的特性および耐摩耗性が要求される用途、例えば、タイヤ、ホース、ベルト、スポンジ、履物素材、シート、フィルム、チューブ、包装材、樹脂改質剤、感光性材料、その他の各種工業用品に用いることができる。

【0027】

【実施例】

以下、本発明を、実施例を挙げてさらに具体的に説明するが、本発明はその要旨を超えない限り、以下の実施例に何ら制約されるものではない。

なお、実施例中、部、および、%は特に断らない限り、重量基準である。

また、実施例中の各種の測定は、下記の方法によった。

【0028】

1, 2-ポリブタジエンのビニル結合含量(1, 2-結合含量)は、赤外吸収スペクトル法(モレロ法)によって求めた。

1, 2-ポリブタジエンの結晶化度は、結晶化度0%の1, 2-ポリブタジエンの密度を 0.889 g/cm^3 、結晶化度100%の1, 2-ポリブタジエンの密度を 0.963 g/cm^3 として、水中置換法により測定した密度から換算した。

重量平均分子量(Mw)は、ゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)を用い、40℃、テトラヒドロフランを溶媒として測定した。

ハロゲン原子の含有量は、蛍光X線測定(FP法)により求めた。

【0029】

実施例1

コバルトビス（ジフェニルシクロヘキシルホスフィン）ジクロライド溶液の調製：

乾燥窒素雰囲気中で、300 ml 耐圧ビンに、無水塩化コバルト 2.2 g、ジフェニルシクロヘキシルホスフィン 8.0 g、塩化メチレン 125 g を加え、35℃の恒温水槽中で4時間攪拌した後、沈殿を分離し、コバルトビス（ジフェニルシクロヘキシルホスフィン）ジクロライドの8%塩化メチレン溶液を得た。この溶液を、塩化メチレンで希釈し、0.4%溶液として使用した。

【0030】

1, 3-ブタジエンの重合：

乾燥窒素雰囲気中で、300 ml 耐圧ビンに、1, 3-ブタジエン（BD）25 g、シクロヘキサン 125 g を入れ、得られたコバルトビス（ジフェニルシクロヘキシルホスフィン）ジクロライド 0.4% 溶液、メチルアルミノキサン 1%（Al 原子として）トルエン溶液を、それぞれ、BD/Co（モル比）= 30, 000、Al/Co（原子比）= 20 になるように加え、50℃の恒温水槽中で120分間重合した。

反応停止は、停止剤として少量のエタノールを加えることによって行った。

次いで、2, 6-ジ-tert-ブチル-p-クレゾールを重合体 100 部に対して 0.3 部加え、ホットプレート上で加熱し、溶媒を除去することで、重合体を得、収量から重合転化率を求めた。また、重合体中のハロゲン含有量を測定した。結果を表 1 に示す。

【0031】

実施例 2～7

実施例 1 と同様の手法を用いて、表 1 に示すコバルト塩およびホスフィン化合物によりコバルト塩のホスフィン錯体溶液を調製し、BD/Co 比および Al/Co 比を、表 1 に示す条件として 1, 3-ブタジエンの重合を行った。結果を表 1 に示す。

【0032】

比較例 1～4

実施例 1 と同様の手法を用いて、表 1 に示すコバルト塩およびホスフィン化合

物によりコバルト塩のホスフィン錯体溶液を調製し、BD/C_o比およびA₁/C_o比を、表1に示す条件として1, 3-ブタジエンの重合を行った。結果を表1に示す。

【0033】

【表1】

	実施例1	実施例2	実施例3	実施例4	実施例5	実施例6	実施例7	比較例1	比較例2	比較例3	比較例4
重合溶媒	シクロヘキサン	シクロヘキサン	シクロヘキサン	シクロヘキサン	シクロヘキサン	シクロヘキサン	シクロヘキサン	シクロヘキサン	シクロヘキサン	シクロヘキサン	シクロヘキサン
溶媒/1,3-ブタジエン(重量比)	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5
コハル塩	塩化コハルト	塩化コハルト	塩化コハルト	臭化コハルト	臭化コハルト	塩化コハルト	塩化コハルト	塩化コハルト	塩化コハルト	臭化コハルト	臭化コハルト
ホスフィン化合物	ジフェニルシクロヘキシルホスフィン	ジフェニルシクロヘキシルホスフィン	ジフェニルシクロヘキシルホスフィン	ジフェニルシクロヘキシルホスフィン	ジフェニルシクロヘキシルホスフィン	ジフェニルシクロヘキシルホスフィン	ジフェニルシクロヘキシルホスフィン	トリス(3,5-ジメチルフェニル)ホスフィン	トリス(3,5-ジメチルフェニル)ホスフィン	トリス(3,5-ジメチルフェニル)ホスフィン	トリス(3,5-ジメチルフェニル)ホスフィン
重合温度	50℃	50℃	50℃	50℃	50℃	50℃	50℃	50℃	30℃	50℃	30℃
重合時間	120分	120分	120分	120分	120分	120分	120分	120分	180分	120分	180分
BD/Co(モル比)	30,000	45,000	60,000	80,000	45,000	60,000	60,000	60,000	60,000	80,000	90,000
Al/Co(原子比)	20	30	40	60	30	40	40	40	40	60	60
重合転化率	82%	80%	80%	81%	81%	82%	78%	80%	78%	81%	78%
溶液状態	均一	均一	均一	均一	均一	均一	均一	均一	析出	均一	析出
ビニル結合含量	95%	95%	95%	94%	94%	91%	92%	92%	94%	92%	94%
結晶化度	37%	37%	37%	36%	36%	34%	34%	25%	35%	24%	35%
重量平均分子量	15万	17万	23万	14万	16万	18万	17万	19万	22万	21万	25万
ハロゲン含有量	45ppm	36ppm	27ppm	40ppm	35ppm	28ppm	30ppm	28ppm	28ppm	39ppm	42ppm

【0034】

表1から明らかなように、実施例1～7では、50℃の重合温度において、高い結晶化度の重合体を得ることができるが、比較例1～4においては、同等の結晶化度を得るためには、重合温度を30℃まで低下させなければならないことが分かる。このため、実施例1～7では重合時間が短くてすむが、比較例2，4では、重合時間が長く、実用上、問題がある。

【0035】

実施例8

ホスフィン錯体溶液の調製：

実施例1と同様の手法を用いて、表2に示すコバルト塩およびホスフィン化合物によりコバルト塩のホスフィン錯体溶液を調製した。

1，3-ブタジエンの重合：

乾燥窒素雰囲気中で、300ml耐圧ビンに、1，3-ブタジエン（BD）25g、塩化メチレン250gを入れ、系中の水分が、水/A1（モル比）=0.7となるように調整し、10℃に冷却した状態で、トリイソブチルアルミニウム8%塩化メチレン溶液を、BD/Co（モル比）=20,000、A1/Co（原子比）=20となるように加え、よく攪拌し、次いで、得られたコバルト塩のホスフィン錯体溶液を、BD/Co（モル比）=20,000となるように加えた後、すみやかに20℃の恒温水槽に入れ、60分間重合した。

反応停止は、停止剤として少量のエタノールを加えることによって行った。次いで、2，6-ジ-*t*-ブチル-*p*-クレゾールを重合体100部に対して0.3部加え、ホットプレート上で加熱し、溶媒を除去することで、重合体を得、収量から重合転化率を求めた。結果を表2に示す。

【0036】

比較例5～7

実施例8と同様の手法を用いて、表2に示すコバルト塩およびホスフィン化合物によりコバルト塩のホスフィン錯体溶液を調製し、BD/Co比およびA1/Co比を、表2に示す条件として1，3-ブタジエンの重合を行った。結果を表2に示す。

【0037】

【表2】

	実施例8	比較例5	比較例6	比較例7
重合溶媒	塩化メチレン	塩化メチレン	塩化メチレン	塩化メチレン
溶媒/1,3-ブタジエン (重量比)	10	10	10	10
コバルト塩	臭化コバルト	臭化コバルト	臭化コバルト	臭化コバルト
ホスフィン化合物	ジフェニルシクロ ヘキシルホスフィン	トリス(3,5-ジメチル フェニル)ホスフィン	トリス(3,5-ジメチル フェニル)ホスフィン	トリス(3,5-ジメチル -4-メトキシフェニル) ホスフィン
重合温度	20℃	20℃	-5℃	20℃
重合時間	60分	60分	90分	60分
BD/Co(モル比)	20,000	20,000	15,000	20,000
Al/Co(原子比)	20	20	15	20
重合転化率	86%	81%	83%	84%
溶液状態	均一	均一	析出	均一
ビニル結合含量	95%	92%	95%	93%
結晶化度	38%	29%	37%	30%
重量平均分子量	16万	17万	18万	16万
ハロゲン含有量	351ppm	387ppm	524ppm	483ppm

【0038】

表2から明らかなように、実施例8において20℃の重合温度で高い結晶化度の重合体を得られているが、比較例5、7では、20℃の重合温度では、低い結晶化度の重合体となることが分かる。一方、比較例6においては、同等の結晶化度を得るためには、重合温度を-5℃まで低下させなければならないことが分かる。このため、実施例8では重合時間が短くてすむが、比較例6では、重合時間が長く実用上、問題が残る。

【0039】

以上のように、特公昭44-32425公報、特開平1-249788公報、および特開平8-59733公報の記載より類推できる方法、すなわち、ホスフィン化合物として芳香族基を3つ有するホスフィン化合物を使用した場合には、同等の重合条件下では、より低い結晶化度となり、同程度の結晶化度の重合体を得ようとするれば、重合温度を低いものとしなければならず、析出を防止するための溶媒使用量の増大、および発熱反応である1, 2-ポリブタジエンの製造には、重合反応器に、より高い冷却能力が必要とされるなど、エネルギーの損失が大きくなるため、工業的に不利益であることは明白である。

【0040】

【発明の効果】

本発明によれば、触媒系として、(A) コバルト塩、(B) 炭素数3以上の分岐を有する脂肪族基または炭素数5以上の脂環族基を1つおよび芳香族基を2つ有するホスフィン化合物、ならびに(C) 有機アルミニウム化合物を使用することにより、高い結晶化度を有する1, 2-ポリブタジエンを製造することができる。

【図面の簡単な説明】

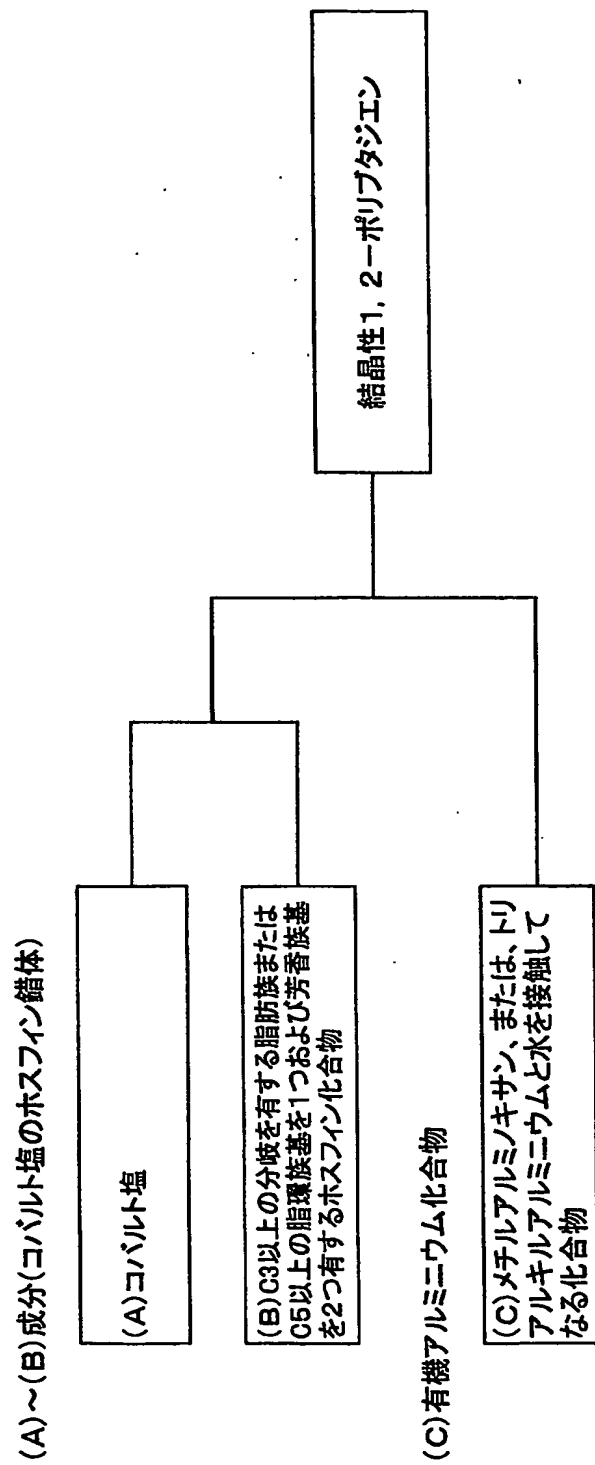
【図1】

本発明の結晶性1, 2-ポリブタジエンを得るための好ましい製造方法を示すフローチャートである。

【書類名】

図面

【図 1】



【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 特定の触媒系を用いることにより、高い結晶化度を有する 1, 2 - ポリブタジエンを得る。

【解決手段】 (A) コバルト塩、(B) 炭素数 3 以上の分岐を有する脂肪族基または炭素数 5 以上の脂環族基を 1 つと芳香族基を 2 つ有するホスフィン化合物、および (C) 有機アルミニウム化合物、を含有する触媒系を使用して、1, 3 - ブタジエンを、好ましくは非ハロゲン系の炭化水素溶媒中で重合し、高い結晶化度を有する結晶性 1, 2 - ポリブタジエンを得る。

【選択図】 なし

認定・付加情報

特許出願の番号	特願 2003-098737
受付番号	50300546174
書類名	特許願
担当官	第六担当上席 0095
作成日	平成15年 4月 7日

<認定情報・付加情報>

【特許出願人】

【識別番号】	000004178
【住所又は居所】	東京都中央区築地2丁目11番24号
【氏名又は名称】	ジェイエスアール株式会社

【代理人】

申請人

【識別番号】	100085224
【住所又は居所】	東京都港区西新橋2丁目2番5号 吉川ビル3階 白井国際特許事務所
【氏名又は名称】	白井 重隆

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[000004178]

1. 変更年月日 1997年12月10日
[変更理由] 名称変更
住 所 東京都中央区築地2丁目11番24号
氏 名 ジェイエスアール株式会社
2. 変更年月日 2003年 5月 6日
[変更理由] 住所変更
住 所 東京都中央区築地五丁目6番10号
氏 名 ジェイエスアール株式会社
3. 変更年月日 2003年 5月19日
[変更理由] 名称変更
住 所 東京都中央区築地五丁目6番10号
氏 名 ジェイエスアール株式会社